

# Investigación de Hidrología

## Hoja de Trabajo de Datos de Calibración

Nombre de la escuela: \_\_\_\_\_

Grupo de estudiantes: \_\_\_\_\_

Fecha: \_\_\_\_\_

### **Oxígeno Disuelto:**

Temperatura del agua destilada: \_\_\_\_\_ C; Elevación de su sitio: \_\_\_\_\_ metros

Oxígeno disuelto en el agua destilada agitada:

Observador 1: \_\_\_\_\_ mg/l Observador 2: \_\_\_\_\_ mg/l Observador 3: \_\_\_\_\_ mg/l Promedio: \_\_\_\_\_ mg/l

Solubilidad del oxígeno en el agua para su temperatura al nivel del mar de la tabla 3-1.	Valor de calibración para su elevación de la tabla 3-2.	Valor esperado de OD en su agua destilada.
_____ mg/l	x _____	= _____ mg/l

Fabricante del juego y modelo: \_\_\_\_\_

### **Salinidad**

Salinidad del estándar: Observador 1: \_\_\_\_\_ ppt Observador 2: \_\_\_\_\_ ppt Observador 3: \_\_\_\_\_ ppt

Promedio de la salinidad: \_\_\_\_\_ ppt

Fabricante del juego y modelo: \_\_\_\_\_

### **Alcalinidad**

#### **Para el Estándar de Bicarbonato de Sodio**

Para juegos que leen la alcalinidad directamente

Observador 1: \_\_\_\_\_ mg/l como CaCO<sub>3</sub> Observador 2: \_\_\_\_\_ mg/l como CaCO<sub>3</sub>

Observador 3: \_\_\_\_\_ mg/l como CaCO<sub>3</sub> Promedio: \_\_\_\_\_ mg/l como CaCO<sub>3</sub>

Juegos Hach u otros en los que se cuentan gotas:

	Observador 1	Observador 2	Observador 3	Promedio
Número de gotas	_____gotas	_____gotas	_____gotas	_____gotas
Conversión constante para el juego y protocolo:	x_____	x_____	x_____	x_____

Alcalinidad total (mg/l como CaCO<sub>3</sub>)= \_\_\_\_\_ mg/l = \_\_\_\_\_ mg/l = \_\_\_\_\_ mg/l = \_\_\_\_\_ mg/l

Fabricante del juego y modelo: \_\_\_\_\_

### **Nitrato:**

Observador 1: \_\_\_\_\_ mg/INO<sub>3</sub><sup>-</sup> - N Observador 2: \_\_\_\_\_ mg/l NO<sub>3</sub><sup>-</sup> - N Observador 3: \_\_\_\_\_ mg/l NO<sub>3</sub><sup>-</sup> - N

Promedio: \_\_\_\_\_ mg/l NO<sub>3</sub><sup>-</sup> - N

Fabricante del juego y modelo: \_\_\_\_\_